





SCHWEIZERISCHE EIDGENOSSENSCHAFT

EIDGENÖSSISCHES AMT FÜR GEISTIGES EIGENTUM

Klassierung:

22 e, 7/02

[22 g, 2/01; 22 h, 4]

Gesuchsnummer:

62947/58

Anmeldungsdatum:

15. August 1958, 18 Uhr

Patent erteilt:

15. Dezember 1963

Patentschrift veröffentlicht: 31. Januar 1964

HAUPTPATENT

Sandoz AG, Basel

Verfahren zur Herstellung von Perylentetracarboxyl-bis-benzimidazolen

Dr. Karl Ulrich Steiner, Binningen, ist als Erfinder genannt worden

Es ist bekannt, Perylentetracarboxyl-bis-benzimidazole durch Kondensation von einem Mol Perylentetracarbonsäure mit zwei Mol eines ortho-Diamins in der Schmelze herzustellen (USA-Patents schrift Nr. 1808260). Diese Verbindungen sind nicht verküpbar und werden als Pigmentfarbstoffe verwendet. Bei diesem bekannten Verfahren wird das Amin in großem Überschuß angewandt, von dem ein Teil im Verlauf der Reaktion zersetzt wird. Durch die 10 Zersetzungsprodukte wird das Perylentetracarboxylbis-benzimidazol verunreinigt, so daß die Migrationsechtheit in Polyvinylchlorid zu wünschen übrig läßt. Der nicht zersetzte Teil des überschüssigen Amins muß aus wirtschaftlichen Gründen so weitgehend wie möglich zurückgewonnen werden.

Ferner ist in der französischen Patentschrift Nr. 852254 die Umsetzung von Perylentetracarbonsäure mit einem in verhältnismäßig geringem Überschuß angewandten ortho-Diamin durch Kondensation in einem organischen Lösungsmittel bei Tem- 45 peraturen unter 120° C beschrieben. Hierbei werden N,N'-Di-(o-amino)-aryl-perylentetracarboxyl-diimide, z. B.

oder 3,4-Benzimidazol-9,10-(o-amino)-aryl-perylentetracarboxyl-diimide, z. B.

25 erhalten. Diese Kondensationsprodukte sind Küpenfarbstoffe.

Es wurde nun gefunden, daß man nicht verküpbare, als Pigmentfarbstoffe besonders geeignete Perylentetracarboxyl-bis-benzimidazole durch Kon-30 densation von 1 Mol einer gegebenenfalls substituierten Perylentetracarbonsäure oder eines funktionellen Derivates einer solchen Säure mit 2 Mol eines gegebenenfalls kernsubstituierten ortho- oder peri-Diamins erhält, wenn man mit einem geringen Über-35 schuß des Diamins in Gegenwart eines Lösungs- oder Verdünnungsmittels auf Temperaturen von 150 bis 250° C erhitzt.

Gegenüber den nächst vergleichbaren bekannten Verbindungen, das sind die gemäß US-Patentschrift Nr. 1808260 erhältlichen Perylentetracarboxyl-bisbenzimidazole, haben die anmeldungsgemäß erhal- 65 tenen Perylentetracarboxyl - bis - benzimidazole den Vorteil, wesentlich reiner zu sein, so daß sie in Polyvinylchlorid viel weniger stark migrieren.

55

160

Die Kondensationsreaktion kann in einem organischen Lösungsmittel, gegebenenfalls unter Druck, 70 durchgeführt werden. Vorzugsweise verwendet man jedoch Wasser als Reaktionsmedium und erhitzt unter Druck. Die Zugabe von Kondensationsmitteln, z. B.

BNSDOCID: <CH_____373844A__I_>

20

373844

20

30

35

40

45

55

von Zinkchlorid oder Aluminiumchlorid, ist oft sehr nützlich.

2

Besonders geeignete organische Lösungsmittel sind z. B. nitrierte oder halogenierte Kohlenwasser-5 stoffe, wie Nitrobenzol oder Mono-, Di- oder Trichlorbenzol, hochsiedende Alkohole, z.B. Benzoloder Laurylalkohol, oder auch Chinolin, sowie Gemische aus diesen Lösungsmitteln. Bei Verwendung von Lösungsmitteln, die unter 200° C sieden, wird vorteilhaft unter erhöhtem Druck kondensiert, bei Verwendung von über 200°C siedenden Lösungsmitteln im allgemeinen bei Atmosphärendruck.

Die erhaltenen Perylentetracarboxyl-bis-benzimidazole können z. B. die allgemeinen Formeln

$$R_2$$
 R_1
 R_1
 R_1
 R_1
 R_2
 R_3
 R_4
 R_4
 R_5
 R_7
 R_8
 R_8
 R_8
 R_8
 R_8
 R_8
 R_8
 R_1
 R_1

haben.

120

In diesen Formeln bedeuten R₁ unabhängig voncinander Wasserstoff, Chlor oder Brom und R₂ und R₃ ebenfalls unabhängig voneinander Wasserstoff, Chlor, Brom, Methyl, Athyl, Methoxy oder Athoxy.

Sie können zerkleinert und zum Färben von Kunststoffmassen oder Kunstharzen sowie von Kautschuk oder anderen natürlichen plastischen Massen oder Papier verwendet werden, ferner zum Bedrucken von Textilien oder Papier und zur Herstellung von Ölfarben und Drucktinten. Die erhaltenen rotstichig bis blaustichig violetten Färbungen haben ausgezeichnete Echtheitseigenschaften.

Die in den Beispielen genannten Teile sind Gewichtsteile und die Prozente Gewichtsprozente. Die 1s Temperaturen sind in Celsiusgraden angegeben.

Beispiel 1

Ein Gemisch aus 10 Teilen Perylentetracarbonsäureanhydrid, 6 Teilen 1,2-Diaminobenzol und 360
Teilen Trichlorbenzol wird 24 Stunden auf 200 bis
20 220° erhitzt und das entstehende Wasser abdestilliert.
Man läßt abkühlen, verdünnt mit 160 Teilen Äthanol,
saugt den Niederschlag ab, wäscht ihn mit Äthanol
und befreit das Reaktionsprodukt mit 1%iger Kaliumhydroxydlösung von eventuell nicht umgesetztem
25 Perylentetracarbonsäureanhydrid. Man wäscht mit
Wasser neutral und trocknet. Der erhaltene violette
Farbstoff löst sich in konzentrierter Schwefelsäure
mit blauer Farbe.

Denselben Farbstoff erhält man, wenn man die Kondensation in Nitrobenzol oder einem hochsiedenden Alkohol, z.B. Lauryl- oder Benzylalkohol, bei 200 bis 250° ausführt.

Oft wird die Ausbeute durch Zugabe eines wasserabspaltenden Mittels, z.B. von wasserfreiem Zinkchlorid, zum Reaktionsgemisch verbessert. Das Kondensationsprodukt wird dann zweckmäßig mit verdünnter Salzsäure gewaschen.

Beispiel 2

Ein Pigment von ähnlicher Farbe wie in Beispiel 1 erhält man, wenn man 10 Teile Perylentetracarbonsäureanhydrid und 10 Teile 1,8-Diaminonaphthalin in 150 Teilen Chinolin 24 Stunden bei 200 bis 220° kondensiert. Die Aufarbeitung erfolgt, wie im Beispiel 1 angegeben wurde.

Beispiel 3

Man erhitzt ein Gemisch aus 10 Teilen Monobromperylentetracarbonsäureanhydrid, 10 Teilen 1,2-Diaminonaphthalin und 100 Teilen Wasser 24 Stunden in einem Autoklaven auf 200 bis 220°. Falls danach noch Ausgangsstoffe im Reaktionsgemisch 50 vorhanden sind, können sie mit Hilfe von Salzsäure bzw. 1%iger Kaliumhydroxydlösung entfernt werden. Das erhaltene Pigment löst sich in konzentrierter Schwefelsäure mit blauer Farbe.

Beispiel 4

Ein Gemisch aus 10 Teilen Perylentetracarbonsäureanhydrid, 10 Teilen 1,2-Diamino-4-methylbenzol und 100 Teilen Chlorbenzol wird 24 Stunden im Autoklaven auf 200 bis 220° erhitzt. Nach Abkühlen wird das erhaltene violette Pigment aufgearbeitet, wie 60 im Beispiel 1 angegeben wurde.

PATENTANSPRÜCHE

- I. Verfahren zur Herstellung von Perylentetracarboxyl-bis-benzimidazolen durch Kondensation von einem Mol einer gegebenenfalls substituierten Perylentetracarbonsäure oder eines funktionellen Derivats einer solchen Säure mit 2 Mol eines gegebenenfalls kernsubstituierten ortho- oder peri-Diamins, dadurch gekennzeichnet, daß mit einem geringen Überschuß des Diamins in Gegenwart eines Lösungs- oder Vcrdünnungsmittels auf Temperaturen von 150 bis 250°C erhitzt wird.
- II. Verwendung der nach dem Verfahren gemäß Patentanspruch I erhaltenen Perylentetracarboxyl-bisbenzimidazole zur Herstellung von Ölfarben und 75 pigmentierten Lacken.

UNTERANSPRÜCHE

- 1. Verfahren nach Patentanspruch I, dadurch gekennzeichnet, daß in wäßrigem Medium erhitzt wird.
- 2. Verfahren nach Patentanspruch I, dadurch gekennzeichnet, daß eine durch 1 bis 4 Chlor- und/ oder Bromatome substituierte Perylentetracarbonsäure oder eines ihrer funktionellen Derivate kondensiert wird.
- 3. Verfahren nach Patentanspruch I, dadurch gekennzeichnet, daß mit einem halogenierten, alkylierten oder alkoxylierten ortho- oder peri-Diamin kondensiert wird.

Sandoz AG

THE PARE BLANK USE IV.

·